

# BREVET D'INVENTION

CERTIFICAT D'UTILITÉ - CERTIFICAT D'ADDITION

## COPIE OFFICIELLE

Le Directeur général de l'Institut national de la propriété industrielle certifie que le document ci-annexé est la copie certifiée conforme d'une demande de titre de propriété industrielle déposée à l'Institut.

Fait à Paris, le 31 MARS 2004

Pour le Directeur général de l'Institut  
national de la propriété industrielle  
Le Chef du Département des brevets

Martine PLANCHE

DOCUMENT DE PRIORITÉ

PRÉSENTÉ OU TRANSMIS  
CONFORMÉMENT À LA  
RÈGLE 17.1.a) OU b)

INSTITUT  
NATIONAL DE  
LA PROPRIÉTÉ  
INDUSTRIELLE

04/000707

SIEGE  
26 bis, rue de Saint Petersburg  
75800 PARIS cedex 08  
Téléphone : 33 (0)1 53 04 53 04  
Télécopie : 33 (0)1 53 04 45 23  
www.inpi.fr



26 bis, rue de Saint Pétersbourg  
75800 Paris Cedex 08  
Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 94 86 54

# BREVET D'INVENTION CERTIFICAT D'UTILITÉ

Code de la propriété intellectuelle - Livre VI



N° 11354\*01

REQUÊTE EN DÉLIVRANCE 1/2

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

DB 540 W / 260899

<b>REMISE DES PIÈCES</b> DATE <b>3 AVRIL 2003</b> LIEU <b>69 INPI LYON</b> N° D'ENREGISTREMENT <b>0304150</b> NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉE PAR L'INPI <b>- 3 AVR. 2003</b>		<b>1 NOM ET ADRESSE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE À QUI LA CORRESPONDANCE DOIT ÊTRE ADRESSÉE</b> MEKKI Boualem RHODIA SERVICES Direction de la Propriété Industrielle Centre de Recherches de Lyon BP 62 69192 SAINT-FONS CEDEX	
<b>Vos références pour ce dossier (facultatif)</b> R 03035			
<b>Confirmation d'un dépôt par télécopie</b> <input type="checkbox"/> N° attribué par l'INPI à la télécopie			
<b>2 NATURE DE LA DEMANDE</b>		<b>Cochez l'une des 4 cases suivantes</b>	
Demande de brevet		<input checked="" type="checkbox"/>	
Demande de certificat d'utilité		<input type="checkbox"/>	
Demande divisionnaire		<input type="checkbox"/>	
Demande de brevet initiale		N°	Date
ou demande de certificat d'utilité initiale		N°	Date
Transformation d'une demande de brevet européen		<input type="checkbox"/>	Date
Demande de brevet initiale		N°	Date
<b>3 TITRE DE L'INVENTION</b> (200 caractères ou espaces maximum) Composition réticulable pour électrolyte de batterie			
<b>4 DÉCLARATION DE PRIORITÉ OU REQUÊTE DU BÉNÉFICE DE LA DATE DE DÉPÔT D'UNE DEMANDE ANTÉRIEURE FRANÇAISE</b>		Pays ou organisation Date <input type="text"/> / <input type="text"/> / <input type="text"/> N° Pays ou organisation Date <input type="text"/> / <input type="text"/> / <input type="text"/> N° Pays ou organisation Date <input type="text"/> / <input type="text"/> / <input type="text"/> N° <input type="checkbox"/> S'il y a d'autres priorités, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»	
<b>5 DEMANDEUR</b>		<input type="checkbox"/> S'il y a d'autres demandeurs, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»	
Nom ou dénomination sociale		RHODIA CHIMIE	
Prénoms			
Forme juridique		SA	
N° SIREN			
Code APE-NAF			
Adresse	Rue	26, Quai Alphonse Le Gallo	
	Code postal et ville	92512	BOULOGNE BILLANCOURT CEDEX
Pays		FRANCE	
Nationalité		Française	
N° de téléphone (facultatif)			
N° de télécopie (facultatif)			
Adresse électronique (facultatif)			

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

DB 540 W / 260839

<b>REMISE DES PIÈCES</b> DATE LIEU N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI DATE DE DÉPÔT ATTRIBUÉE PAR L'INPI		Réservé à l'INPI		<b>1 NOM ET ADRESSE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE</b> À QUI LA CORRESPONDANCE DOIT ÊTRE ADRESSÉE MEKKI Boualem RHODIA SERVICES Direction de la Propriété Industrielle Centre de Recherches de Lyon BP 62 69192 SAINT-FONS CEDEX	
Vos références pour ce dossier (facultatif) R 03035					
<b>Confirmation d'un dépôt par télécopie</b>		<input type="checkbox"/> N° attribué par l'INPI à la télécopie			
<b>2 NATURE DE LA DEMANDE</b>		Cochez l'une des 4 cases suivantes			
Demande de brevet		<input checked="" type="checkbox"/>			
Demande de certificat d'utilité		<input type="checkbox"/>			
Demande divisionnaire		<input type="checkbox"/>			
Demande de brevet initiale		N°		Date	
ou demande de certificat d'utilité initiale		N°		Date	
Transformation d'une demande de brevet européen		<input type="checkbox"/>		Date	
Demande de brevet initiale		N°		Date	
<b>3 TITRE DE L'INVENTION (200 caractères ou espaces maximum)</b> Composition réticulable pour électrolyte de batterie.					
<b>4 DÉCLARATION DE PRIORITÉ</b> OU REQUÊTE DU BÉNÉFICE DE LA DATE DE DÉPÔT D'UNE DEMANDE ANTÉRIEURE FRANÇAISE		Pays ou organisation Date N° Pays ou organisation Date N° Pays ou organisation Date N° <input type="checkbox"/> S'il y a d'autres priorités, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»			
<b>5 DEMANDEUR</b>		<input type="checkbox"/> S'il y a d'autres demandeurs, cochez la case et utilisez l'imprimé «Suite»			
Nom ou dénomination sociale		RHODIA CHIMIE			
Prénoms					
Forme juridique		SAS			
N° SIREN					
Code APE-NAF					
Adresse	Rue	26, Quai Alphonse Le Gallo			
	Code postal et ville	92512 BOULOGNE BILLANCOURT CEDEX			
Pays		FRANCE			
Nationalité		Française			
N° de téléphone (facultatif)					
N° de télécopie (facultatif)					
Adresse électronique (facultatif)					

<b>REMISE DES PIÈCES</b> DATE <b>3 AVRIL 2003</b> LIEU <b>69 INPI LYON</b> N° D'ENREGISTREMENT <b>0304150</b> NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI		Réservé à l'INPI	
<b>Vos références pour ce dossier :</b> <i>(facultatif)</i>		R 03035	
<b>6 MANDATAIRE</b>			
Nom		MEKKI	
Prénom		Boualem	
Cabinet ou Société		RHODIA SERVICES	
N° de pouvoir permanent et/ou de lien contractuel		11909	
Adresse	Rue	Direction de la Propriété Industrielle Centre de recherches de Lyon - BP 62	
	Code postal et ville	69192	SAINT-FONS CEDEX
N° de téléphone <i>(facultatif)</i>		04.72.89.65.34	
N° de télécopie <i>(facultatif)</i>		04.72.89.69.68	
Adresse électronique <i>(facultatif)</i>			
<b>7 INVENTEUR (S)</b>			
Les inventeurs sont les demandeurs		<input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non Dans ce cas fournir une désignation d'inventeur(s) séparée	
<b>8 RAPPORT DE RECHERCHE</b>		Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation)	
Établissement immédiat ou établissement différé		<input checked="" type="checkbox"/> <input type="checkbox"/>	
Paiement échelonné de la redevance		Paiement en trois versements, uniquement pour les personnes physiques <input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non	
<b>9 RÉDUCTION DU TAUX DES REDEVANCES</b>		Uniquement pour les personnes physiques <input type="checkbox"/> Requête pour la première fois pour cette invention ( <i>joindre un avis de non-imposition</i> ) <input type="checkbox"/> Requête antérieurement à ce dépôt ( <i>joindre une copie de la décision d'admission pour cette invention ou indiquer sa référence</i> ) :	
Si vous avez utilisé l'imprimé «Suite», indiquez le nombre de pages jointes			
<b>10 SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE</b> (Nom et qualité du signataire)  MEKKI Boualem		VISA DE LA PRÉFECTURE OU DE L'INPI	

REMISE DES PIÈCES DATE LIEU N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL ATTRIBUÉ PAR L'INPI		Réservé à l'INPI 03 04 15 70		DB 540 W / 260899	
Vos références pour ce dossier : (facultatif)			R 03035		
<input checked="" type="checkbox"/> <b>MANDATAIRE</b>					
Nom			MEKKI		
Prénom			Boualem		
Cabinet ou Société			RHODIA SERVICES		
N° de pouvoir permanent et/ou de lien contractuel			11909		
Adresse	Rue	Direction de la Propriété Industrielle Centre de recherches de Lyon - BP 62			
	Code postal et ville	69192	SAINT-FONS CEDEX		
N° de téléphone (facultatif)			04.72.89.65.34		
N° de télécopie (facultatif)			04.72.89.69.68		
Adresse électronique (facultatif)					
<input checked="" type="checkbox"/> <b>INVENTEUR (S)</b>					
Les inventeurs sont les demandeurs			<input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non Dans ce cas fournir une désignation d'inventeur(s) séparée		
<input checked="" type="checkbox"/> <b>RAPPORT DE RECHERCHE</b>			Uniquement pour une demande de brevet (y compris division et transformation)		
Établissement immédiat ou établissement différé			<input checked="" type="checkbox"/> <input type="checkbox"/>		
Paiement échelonné de la redevance			Paiement en trois versements, uniquement pour les personnes physiques <input type="checkbox"/> Oui <input checked="" type="checkbox"/> Non		
<input checked="" type="checkbox"/> <b>RÉDUCTION DU TAUX DES REDEVANCES</b>			Uniquement pour les personnes physiques <input type="checkbox"/> Requête pour la première fois pour cette invention (joindre un avis de non-imposition) <input type="checkbox"/> Requête antérieurement à ce dépôt (joindre une copie de la décision d'admission pour cette invention ou indiquer sa référence) :		
Si vous avez utilisé l'imprimé «Suite», indiquez le nombre de pages jointes					
<input checked="" type="checkbox"/> <b>SIGNATURE DU DEMANDEUR OU DU MANDATAIRE</b> (Nom et qualité du signataire) MEKKI Boualem				<b>VISA DE LA PRÉFECTURE OU DE L'INPI</b>	

## Composition réticulable pour électrolyte de batterie

Le domaine de la présente invention concerne le domaine des batteries et des électrolytes polymères pour batteries et plus particulièrement le domaine des batteries au lithium.

Plus précisément, la présente invention a pour objet une nouvelle composition polymérisable et/ou réticulable pour électrolyte de batterie, un nouvel électrolyte polymère obtenu par polymérisation et/ou réticulation de cette nouvelle composition ainsi qu'une nouvelle batterie polymère.

Historiquement, les batteries au plomb ont été les plus couramment utilisées. Cependant, la technologie au plomb avait de nombreux inconvénients liés au poids des batteries, à la fragilité en cours de fonctionnement ainsi qu'à l'utilisation d'un liquide corrosif. Ceci a conduit au développement de batteries alcalines dont les électrodes étaient soit à base de nickel et de cadmium (batteries nickel-cadmium), soit à base d'oxyde de nickel et de zinc (batteries zinc-nickel), soit à base d'oxyde d'argent couplé à du zinc, du cadmium ou du fer (batteries à l'oxyde d'argent). Toutes ces technologies utilisent une solution de potasse comme électrolyte et présentent comme inconvénient majeur une densité d'énergie massique faible au regard des besoins liés au développement des équipements portables. C'est ainsi que les fabricants ont développés une nouvelle filière basée sur des batteries au lithium utilisant une électrode négative à base de lithium métallique (d'où l'appellation batterie « lithium-métal »). Cependant, les problèmes liés à une mauvaise reconstitution de l'électrode négative de lithium au cours des charges successives a vite débouchés sur un nouveau type d'électrode négative à base de carbone, utilisé comme composé d'insertion du lithium (d'où l'appellation batterie « lithium-ion »).

Pour les batteries au lithium, le principe de fonctionnement se résume de la manière suivante :

Au cours de la charge électrochimique, les ions de métal de transition du matériau d'électrode positive sont oxydés, ce qui induit la désintercalation du lithium. La circulation des électrons est imposée dans le circuit extérieur et une quantité équivalente molaire d'ions lithium traversent l'électrolyte qui est un conducteur ionique et isolant électronique. Ceci permet l'intercalation du lithium à l'électrode négative. Lors de la décharge de la batterie, c'est-à-dire en cours d'utilisation, c'est le phénomène inverse qui s'opère spontanément.

Dans les batteries, le conducteur ionique ou électrolyte, qui sépare les électrodes, est un élément clé. D'une part, son état, liquide, solide ou gélifié

affecte la sûreté du système et d'autre part, sa conductivité détermine la gamme de température de fonctionnement. Des électrolytes liquides à base de carbonates sont couramment utilisés. Cependant, ils ne présentent pas les conditions optimums de sécurité liées à la manipulation d'un liquide corrosif. En effet, ce type de batterie peut-être le siège d'incidents tels qu'un emballement thermique conduisant à la formation de gaz, augmentant ainsi la pression interne de la batterie et le risque d'explosion. C'est pour cette raison que des normes strictes de sécurité imposent aux fabricants l'usage de boîtiers sophistiqués, augmentant ainsi le prix de revient d'une unité.

10

Afin de palier à cet inconvénient majeur, l'industrie des batteries a développée une nouvelle technologie basée sur des électrolytes polymères solides à anode de lithium, d'où l'appellation de « batterie lithium-polymère ». Du fait de son caractère solide et sous forme de film, ce nouveau type d'électrolyte permet le développement de batterie plus sûre et ayant une grande variété de formes. La faible épaisseur des films constitués permet une augmentation du rendement énergétique à faible densité de courant. L'un des premiers « polymères secs » étudié a été le polyoxyéthylène pour des applications de transport. Cependant, l'un des inconvénients de ce type de polymère est lié à une faible conductivité pour une utilisation à température ambiante et à fortiori aux basses températures. C'est donc un des inconvénients majeurs qui devient critique pour une utilisation de ces batteries dans des conditions extrêmes comme par exemple pour les batteries de satellites géostationnaires en cours de fonctionnement dans l'espace.

25

Les professionnels concernés ont donc cherché à mettre au point de nouveaux électrolytes polymères. A titre illustratif, la demande internationale WO2000/25323 décrit une composition réticulable pour former un électrolyte polymère de batterie comprenant un polysiloxane constitué de groupements polyoxyéthylènes ou de groupements carbonates cycliques ayant au moins deux SiH réactifs, un réticulant ayant au moins deux groupements réactifs de type alcényle, un catalyseur d'hydrosilylation et un sel d'électrolyte. Cette composition est réticulée thermiquement par chauffage entre 70 et 100°C pendant une durée d'environ 6 heures pour obtenir un polymère électrolyte. Les inconvénients majeurs de ce type de préparation sont liés au coût énergétique élevé de fabrication du polymère électrolyte ainsi qu'à une vitesse de réticulation lente ce qui est un frein à une application industrielle.

35

Les industries du domaine technique considéré sont donc dans l'attente de nouvelles compositions pour électrolyte de batterie permettant d'obtenir des polymères électrolytes ayant des niveaux suffisants de conductivité pour une utilisation dans une gamme de température adaptée allant de -20° à +80°C et des électrolytes polymères utilisant des voies de préparation à coût énergétique faible.

L'objectif principal de la présente invention est donc de proposer une nouvelle composition polymérisable et/ou réticulable pour électrolyte polymère de batterie permettant d'obtenir des polymères électrolytes ayant des niveaux suffisants de conductivité pour une utilisation dans une gamme de température adaptée allant de -20° à +80°C.

Un autre objectif de la présente invention est de fournir de nouvelles compositions pour électrolyte polymère de batterie polymérisable et/ou réticulable par voie photochimique ou sous faisceau d'électron ne nécessitant pas un coût énergétique élevé pour la préparation du polymère électrolyte.

Un autre but de l'invention est de proposer une nouvelle composition polymérisable et/ou réticulable pour électrolyte polymère de batterie permettant d'obtenir des polymères électrolytes selon des vitesses de réticulation élevées.

L'invention vise également un électrolyte polymère solide obtenu par polymérisation et/ou réticulation de la composition selon l'invention.

L'invention vise enfin une batterie polymère et plus particulièrement une batterie lithium polymère.

Ces objectifs parmi d'autres sont atteints par la présente invention qui concerne une composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique, pour électrolyte de batterie caractérisée en ce qu'elle comprend:

(a) au moins un polyorganosiloxane (POS) (A) comprenant des motifs siloxyles de formule (I) :



formule dans laquelle les divers symboles ont la signification suivante :

- x, y et z sont des nombres entiers avec  $1 \leq x+y+z \leq 3$  ;
- les radicaux  $R^1$ ,  $R^2$  et  $R^3$  sont identiques ou différents entre eux et représentent un radical alkyle en  $C_1$ - $C_{12}$ , linéaire ou ramifié, éventuellement substitué, un radical cycloalkyle en  $C_5$ - $C_{10}$ , éventuellement substitué, un radical aryle en  $C_6$ - $C_{18}$ , éventuellement substitué, un radical aralkyle,



éventuellement substitué ou un radical  $-OR^4$  où  $R^4$  représente un hydrogène, un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 15 atomes de carbone, et

- avec comme conditions que le POS (A) comprend par molécule :
  - 5 - au moins 2 motifs siloxyles de formule (I) dont un des radicaux comprend une fonction de type époxy (Epx) et éventuellement une fonction de type éther (Eth) ; et
  - au moins un des motifs siloxyles de formule (I) comprend au moins un radical éther de polyoxyalkylène (Poa) ;
- 10 (b) au moins un sel électrolyte; et
- (c) une quantité efficace d'au moins un photo-amorceur cationique.

Selon une première variante de l'invention, à la composition telle que définie ci-dessus peut-être ajouté au moins un POS (B) dont les motifs siloxyles sont définis par la formule (II) identique à la formule (I) avec comme condition que le

15 POS (B) comprend par molécule au moins 2 motifs siloxyles comprenant une fonction de type époxy (Epx) et éventuellement une fonction de type éther (Eth).

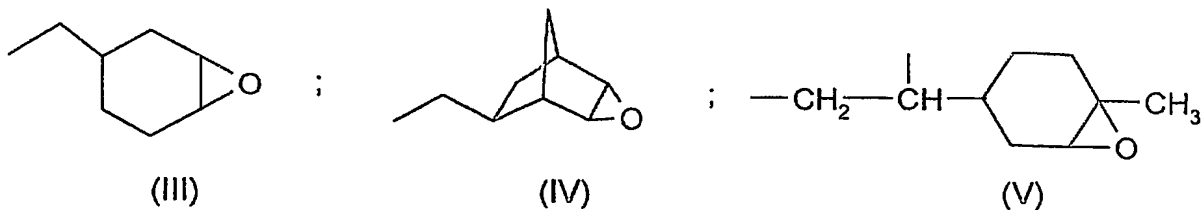
Il est à noter que les radicaux porteurs d'une fonction de type époxy (Epx) présentent l'avantage d'être à la fois réactifs quand à la réticulation ou polymérisation tout en conduisant à la formation de ponts de type polyéther après

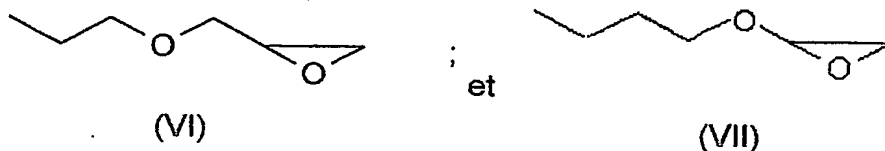
20 réticulation ou polymérisation ce qui est un facteur très favorable pour la conductivité de l'électrolyte polymère. La présence éventuelle de fonction de type éther (Eth) dans le même radical accentue encore l'effet avantageux sur la conductivité de l'électrolyte polymère.

Par quantité efficace d'au moins un photo-amorceur cationique, on entend,

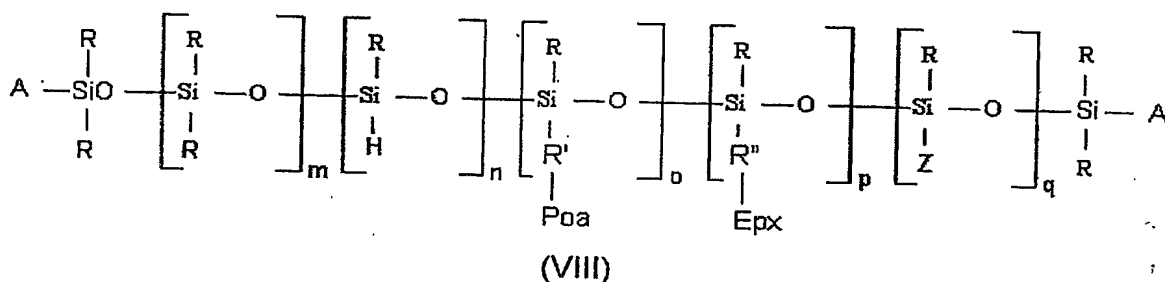
25 au sens de l'invention, la quantité suffisante pour amorcer la polymérisation ou réticulation. Cette quantité doit être la plus faible possible afin de permettre une meilleure conservation dans le temps de la composition. Des concentrations utiles en photo-amorceur cationique se situent entre 0,1 % et 2 % et préféablement entre 0,2 % et 1 % en poids.

30 D'une manière avantageuse, les radicaux porteurs d'une fonction de type époxy (Epx) et pouvant éventuellement porter une fonction de type éther (Eth), sont choisis parmi les radicaux suivants :





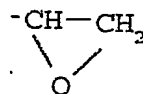
- 5 Plus particulièrement, le (POS) (A) est un copolymère essentiellement linéaire statistique, séquencé ou à bloc, de formule générale moyenne (VIII) suivante :



et pouvant éventuellement comporter des motifs de formule  $\text{RSiO}_{3/2}$  (T) (le % de motifs T maximum sera déterminé de manière à ce que la composition reste sous une forme liquide),  
formule dans laquelle :

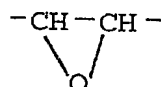
- 15 - les symboles R, identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical alkyle en  $\text{C}_1\text{-C}_{12}$ , linéaire ou ramifié, éventuellement substitué, en particulier méthyle, éthyle, n-propyle, isopropyle ou n-butyle, de préférence méthyle, un radical aryle en  $\text{C}_6\text{-C}_{18}$ , en particulier un radical phényle, éventuellement substitué, un radical cycloalkyle en  $\text{C}_5\text{-C}_{10}$ , éventuellement substitué ou un radical aralkyle, éventuellement substitué;
- 20 - les symboles Z, identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical hydroxyle ou alkoxy, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 15 atomes de carbone ;
- les symboles R', identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical comprenant de 2 à 50, de préférence de 2 à 20 atomes de carbone ; et encore plus préférentiellement un radical n-propyle ;
- 25 - les symboles Poa, identiques ou différents entre eux, représentent chacun des groupements de type éther de polyoxyalkylène, de préférence des groupements éther de polyoxyéthylène et/ou éther de polyoxypropylène et encore plus préférentiellement un groupement  $-\text{O}-(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{O})_m-\text{CH}_3$  avec  $m \leq 14$
- 30 - les symboles R'', identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical comprenant de 2 à 50, de préférence de 2 à 20 atomes de carbone, radical qui peut éventuellement comprendre des fonctions de type éther  $-\text{O}-$  ;

- les symboles (Epx) représentent une fonction époxy, cette fonction étant soit présente en terminaison de la chaîne hydrocarbonée R", du type :



5

soit, dans une position intermédiaire de la chaîne hydrocarbonée R", du type :



10

cette position intermédiaire pouvant être présente sur une partie cyclique de la chaîne, en particulier un cycle ayant de 5 à 7 membres, de préférence un cycle à 6 membres;

15

- les symboles A, identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical monovalent choisi parmi -R, H, -R"-Epx et -OR<sup>4</sup> où R<sup>4</sup> représente un hydrogène, un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 15 atomes de carbone.

20

- m est un nombre entier ou fractionnaire supérieur ou égal à 0, de préférence compris entre 5 et 200, et encore plus préférentiellement entre 10 et 100 ;
- n est un nombre entier ou fractionnaire variant de 0 à 5 ; et représente le nombre d'unité résiduelle SiH ;
- o est un nombre entier ou fractionnaire supérieur ou égal à 1, de préférence compris entre 1 et 100, et encore plus préférentiellement compris entre 5 et 30 ;
- p est un nombre entier ou fractionnaire supérieur ou égal à 2, de préférence compris entre 3 et 200, et encore plus préférentiellement compris entre 10 et 40; et
- q est un nombre entier ou fractionnaire supérieur ou égal à 0 ; de préférence compris entre 0 et 10

25

De manière préférentielle, les nombres m, o et p sont choisis de manière à satisfaire la condition suivante :

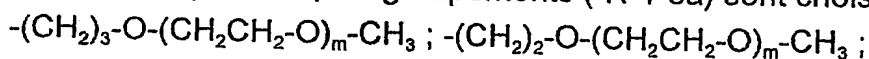
30

le ratio  $(m+n+p+q)/o \leq 10$ , de préférence compris entre 2 et 8 et encore plus préférentiellement compris entre 3 et 5.

De manière avantageuse, les groupements de type (-R"-Epx) sont choisis parmi les groupements (III), (IV), (V), (VI) et (VII) définis ci-dessus.

35

De manière préférée, les groupements (-R'-Poa) sont choisis parmi :



$-(CH_2)_3-O-(CH(CH_3)-CH_2-O)_m-CH_3$  et  $-(CH_2)_2-O-(CH(CH_3)-CH_2-O)_m-CH_3$   
avec  $m \leq 14$ .

Selon une caractéristique remarquable de l'invention, le sel électrolyte (b) est constitué :

- 5 - d'un cation choisi parmi le groupe constitué par les entités suivantes : les cations métalliques, les ions ammoniums, les ions amidiniums et les ions guanidiums ; et
- d'un anion choisi parmi le groupe constitué par les entités suivantes : les ions chlorures, les ions bromures, les ions iodures, les ions perchlorates, les ions thiocyanates, les ions tétrafluoroborates, les ions nitrates,  $AsF_6^-$ ,  $PF_6^-$ , les ions stéarylsulfonates, les ions trifluorométhanesulfonates, les ions octylsulfonates, les ions dodécylbenzènesulfonates,  $R^4SO_3^-$ ,  $(R^4SO_2)(R^5SO_2)N^-$  et  $(R^4SO_2)(R^5SO_2)(R^6SO_2)C^-$ , dans chaque formule les radicaux  $R^4$ ,  $R^5$  et  $R^6$  sont identiques ou différents et représentent des groupements électro-attracteurs.

D'une manière avantageuse, les radicaux  $R^4$ ,  $R^5$  et  $R^6$  sont choisis parmi des groupements électro-attracteurs de type perfluoroaryle ou perfluoroalkyle comprenant de 1 à 6 atomes de carbone.

Selon une variante de l'invention, le sel électrolyte (b) comprend un cation métallique choisi parmi les métaux alcalins et alcalino-terreux des groupes 1 et 2 de la classification périodique [Chem. & Eng. News, vol 63, n°5, 26 du 4 Février 1985]. D'une manière particulièrement avantageuse, le cation métallique est soit de type lithium soit choisi parmi les métaux de transition, par exemple le manganèse, le fer, le cobalt, le nickel, le cuivre, le zinc, le calcium, le manganèse ou l'argent.

Les sels électrolytes de type lithium utiles selon l'invention peuvent être choisis parmi le groupe constitué par les composés suivants :

$LiClO_4$ ,  $LiBF_4$ ,  $LiPF_6$ ,  $LiAsF_6$ ,  $LiCF_3SO_3$ ,  $LiN(CF_3SO_2)_2$ ,  $Li(C_2F_5SO_2)_2$  et un mélange de ces composés.

D'une manière préférentielle, la quantité de sel électrolyte de lithium de la composition est définie de façon à ce que le ratio molaire O/Li soit compris entre 15 et 40, préférentiellement entre 10 et 30 et encore plus préférentiellement compris entre 20 et 25.

Bien que l'électrolyte polymère selon l'invention soit un solide après réticulation et/ou polymérisation, l'enseignement de l'invention ne se limite pas au seul solide. En effet, on peut adjoindre à la composition un électrolyte organique (d) afin d'obtenir après réticulation et/ou polymérisation une forme liquide ou gélifiée. Le choix se portera de préférence sur les composés choisis parmi le

groupe constitué du carbonate de propylène, carbonate d'éthylène, carbonate de diéthyle, carbonate de diméthyle, carbonate d'éthylméthyle,  $\gamma$ -butyrolactone, 1,3-dioxolane, diméthoxyéthane, tétrahydrofurane, diméthyl sulfoxyde et polyéthylène glycol diméthyléther.

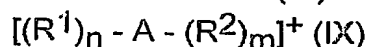
5

L'initiation de la polymérisation et/ou réticulation de la composition selon l'invention est rendue possible grâce à la présence du photo-amorceur (c) cationique. En effet, la composition comprend des polyorganosiloxanes (POS) porteurs de fonctions époxydes qui sont réactives car le photo-amorceur, après  
10 absorption d'énergie, par exemple UV, libère un acide fort :  $H^+$  (d'où l'appellation photo-amorceur cationique) qui va permettre l'initiation et la propagation de la polymérisation en chaîne par formation d'entités.

Tout photoamorceur cationique peut convenir selon l'invention. De manière avantageuse, les photo-amorceurs cationiques peuvent être choisis parmi les  
15 borates d'onium (pris à eux seuls ou en mélange entre eux) d'un élément des groupes 15 à 17 de la classification périodique [Chem. & Eng. News, vol.63, N° 5, 26 du 4 février 1985] ou d'un complexe organométallique d'un élément des groupes 4 à 10 de la classification périodique [même référence].

Parmi les photo-amorceurs cationiques utiles selon l'invention, on choisira  
20 ceux de formule dont l'entité cationique du borate est sélectionnée parmi :

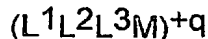
a) les sels d'onium de formule (IX) :



25 formule dans laquelle :

- A représente un élément des groupes 15 à 17 tel que par exemple : I, S, Se, P ou N ;
- $R^1$  représente un radical aryle carbocyclique ou hétérocyclique en  $C_6$ - $C_{20}$ , ledit radical hétérocyclique pouvant contenir comme hétéroéléments  
30 de l'azote ou du soufre ;
- $R^2$  représente  $R^1$  ou un radical alkyle ou alcényle linéaire ou ramifié en  $C_1$ - $C_{30}$  ; lesdits radicaux  $R^1$  et  $R^2$  étant éventuellement substitués par un groupement alcoxy en  $C_1$ - $C_{25}$ , alkyle en  $C_1$ - $C_{25}$ , nitro, chloro, bromo, cyano, carboxy, ester ou mercapto ;
- 35 - n est un nombre entier allant de 1 à  $v + 1$ , v étant la valence de l'élément A ; et
- m est un nombre entier allant de 0 à  $v - 1$  avec  $n + m = v + 1$ ,

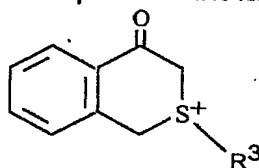
b) les sels organométalliques de formule (X) :



formule dans laquelle :

- M représente un métal du groupe 4 à 10, notamment du fer, manganèse, chrome, cobalt,
- $L^1$  représente 1 ligand lié au métal M par des électrons  $\pi$ , ligand choisi parmi les ligands  $\eta^3$ -alkyl,  $\eta^5$ -cyclopentadiényl et  $\eta^7$ -cycloheptatriényl et les composés  $\eta^6$ -aromatiques choisis parmi les ligands  $\eta^6$ -benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 3 à 8 électrons  $\pi$  ;
- $L^2$  représente un ligand lié au métal M par des électrons  $\pi$ , ligand choisi parmi les ligands  $\eta^7$ -cycloheptatriényl et les composés  $\eta^6$ -aromatiques choisis parmi les ligands  $\eta^6$ -benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 6 ou 7 électrons  $\pi$  ; et
- $L^3$  représente de 0 à 3 ligands identiques ou différents liés au métal M par des électrons  $\sigma$ , ligand(s) choisi(s) parmi CO et  $NO_2^+$  ; la charge électronique totale q du complexe à laquelle contribuent  $L^1$ ,  $L^2$  et  $L^3$  et la charge ionique du métal M étant positive et égale à 1 ou 2 ;

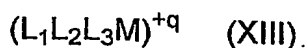
c) les sels d'oxoisoithiochromanium possédant la formule (XI):



(XI)

où le radical  $R^3$  représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en  $C_1$ - $C_{20}$ , et

d) les sels organométalliques de formule (XIII) :



formule dans laquelle :

- M représente un métal du groupe 4 à 10, notamment du fer, manganèse, chrome ou cobalt ;
- $L_1$  représente 1 ligand lié au métal M par des électrons  $\pi$ , le ligand étant préférentiellement choisi parmi les ligands  $\eta^3$ -alkyl,  $\eta^5$ -cyclopentadiényl

et  $\eta^7$ -cycloheptatriènyl et les composés  $\eta^6$ -aromatiques choisis parmi les ligands  $\eta^6$ -benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 3 à 8 électrons  $\pi$  ;

- 5 - L2 représente un ligand lié au métal M par des électrons  $\pi$ , le ligand étant préférentiellement choisi parmi les ligands  $\eta^7$ -cycloheptatriènyl et les composés  $\eta^6$ -aromatiques choisis parmi les ligands  $\eta^6$ -benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 6 ou 7 électrons  $\pi$  ; et
- 10 - L3 représente de 0 à 3 ligands identiques ou différents liés au métal M par des électrons  $\sigma$ , ligand(s) choisi(s) parmi CO et NO $_2^+$  ; la charge électronique totale q du complexe à laquelle contribuent L1, L2 et L3 et la charge ionique du métal M étant positive et égale à 1 ou 2.

15 D'autres photo-amorceurs cationiques utiles selon l'invention sont choisis parmi les entités anioniques de formule (XII) :



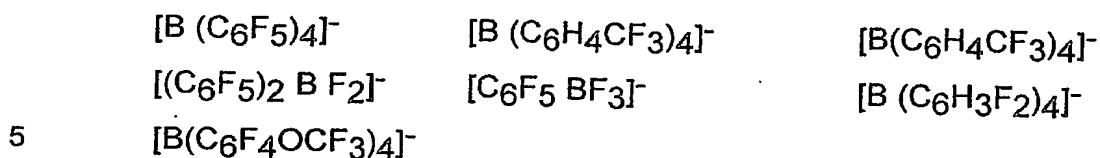
formule dans laquelle :

- 20 - a et b sont des nombres entiers allant de 0 à 4 avec  $a + b = 4$  ;
- les symboles X représentent un atome d'halogène (chlore, fluor) avec  $a = 0$  à 3 et une fonction OH (avec  $a = 0$  à 2) ,
- les symboles R sont identiques ou différents et représentent :
- 25 a) un radical phényle substitué par au moins un groupement électro-attracteur choisi parmi CF $_3$ , NO $_2$ , CN ou par au moins 2 atomes de fluor, ce lorsque l'entité cationique est un onium d'un élément des groupes 15 à 17,
- b) un radical phényle substitué par au moins un élément ou un groupement électro-attracteur choisi parmi un atome de fluor CF $_3$ , NO $_2$ , CN, ce lorsque l'entité cationique est un complexe organométallique d'un élément des
- 30 groupes 4 à 10, et/ou
- c) un radical aryle contenant au moins deux noyaux aromatiques, éventuellement substitué par au moins un élément ou un groupement électro-attracteur choisi parmi un atome de fluor CF $_3$ , NO $_2$ , CN, quelle que soit l'entité cationique.

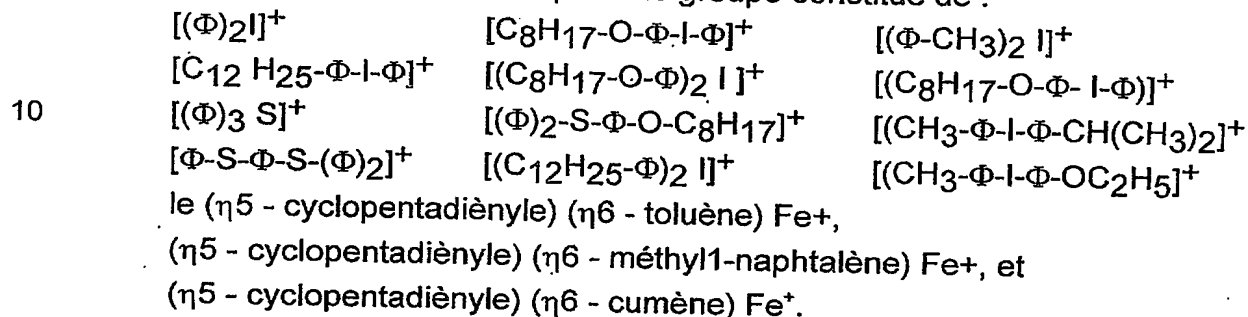
35

Sans que cela ne soit limitatif, sont données ci-après plus de précisions quant aux sous classes de borate d'onium et de borate de sels organométalliques plus particulièrement préférés dans le cadre de l'utilisation conforme à l'invention.

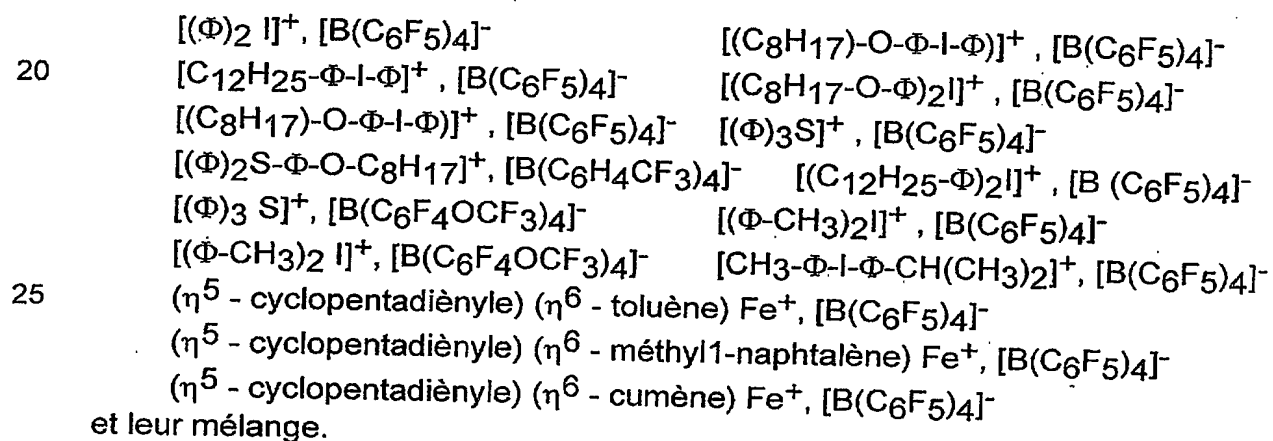
De manière particulièrement avantageuse, l'entité anionique du photo-amorceur cationique est choisi parmi le groupe constitué de:



Selon une autre variante avantageuse, l'entité cationique du photo-amorceur cationique est choisi parmi le groupe constitué de :



Les photo-amorceurs cationiques de polymérisation et/ou réticulation particulièrement adaptés sont choisis parmi le groupe constitué de :



Ces photo-amorceurs cationiques de polymérisation et/ou réticulation peuvent se présenter en solution dans des solvants tels que l'isopropanol, le diacétone alcool ou le lactate de butyle.

Comme autres références littéraires pour définir les borates d'onium et les borates de sels organométalliques, on peut citer l'ensemble du contenu des demandes de brevet EP 0 562 897 et EP 0 562 922.

Comme autre exemple de sel d'onium utilisable comme photo-amorceur, on peut citer ceux divulgués dans les brevets américains US 4 138 255 et US 4 310 469.



On peut également utiliser d'autres photo-amorceurs cationiques, par exemple :

- ceux commercialisés par Union-Carbide (Photo-amorceur 6990<sup>®</sup> et 6974<sup>®</sup> triarylsulfonium hexafluoro-phosphate et hexafluoroantimonate),
- les sels d'iodonium hexafluorophosphate ou hexafluoro-antimonate, ou
- les sels de ferrocénium de ces différents anions.

Selon une variante de l'invention, on peut utiliser comme composant (c) un système catalytique composé d'un photo-amorceur cationique en solution avec un polyorganosiloxane, de préférence en solution dans le polyorganosiloxane POS (B) décrit ci-dessus.

Selon une autre variante, on peut associer le photo-amorceur cationique avec un photo-amorceur radicalaire, par exemple à base de benzophénone. On peut citer, à titre d'exemples, ceux commercialisés par la société CIBA-GEIGY: IRGACURE 184<sup>®</sup>, IRGACURE 500<sup>®</sup>, DAROCURE 1173<sup>®</sup>, IRGACURE 1700<sup>®</sup>, DAROCURE 4265<sup>®</sup>, IRGACURE 907<sup>®</sup>, IRGACURE 369<sup>®</sup>, IRGACURE 261<sup>®</sup>, IRGACURE 784 DO<sup>®</sup>, IRGACURE 2959<sup>®</sup> et IRGACURE 651<sup>®</sup>.

Les photo-amorceurs radicalaires peuvent aussi contenir un ou plusieurs atomes de phosphore, comme ceux commercialisés par CIBA-GEIGY (IRGACURE 1700) ou BASF (LUCIRIN TPO).

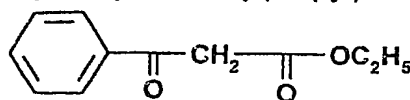
Selon une autre variante, la composition selon l'invention comprend au moins un photosensibilisateur (e) hydrocarboné aromatique à un ou plusieurs noyaux aromatiques substitués ou non, ayant une absorption résiduelle de la lumière comprise entre 200 et 500 nm. Le photosensibilisateur (e) contenu au sein de la composition selon l'invention peut être de nature très variée. On peut utiliser les photosensibilisateurs décrits dans les documents US 4,939,069; US 4,278,751; US 4,147,552. De manière préférée, le photosensibilisateur (e) est choisi parmi le groupe de composés suivants:

- |   |                            |
|---|----------------------------|
| 4,4'diméthoxybenzoïne ;                                       | 2-4 diéthyl thioxanthone ; |
| 2-éthylanthraquinone ;  | 2-méthylanthraquinone ;    |
| 1,8-dihydroxyanthraquinone ;                                  | dibenzoylperoxyde ;        |
| 2,2-diméthoxy-2-phénylacétophénone ;                          | benzoïne ;                 |
| 2-hydroxy-2méthylpropiophénone ;                              | benzaldéhyde ;             |
| 4-(2-hydroxyéthoxy)phényl-(2-hydroxy-2-méthylpropyl) cétone ; |                            |

benzoylacétone;

2-isopropylthioxanthone

4-isopropylthioxanthone



1-chloro-4-propoxythioxanthone

et leur mélange.

La composition selon l'invention peut aussi comprendre des agents de renfort afin d'améliorer les propriétés mécaniques de l'électrolyte polymère obtenu après polymérisation et/ou réticulation. Par exemple, la composition selon  
5 l'invention pourra éventuellement comprendre de la silice traitée, de l'alumine traitée ou des résines polyorganosiloxanes.

L'invention concerne également un électrolyte polymère solide pour batterie obtenu par polymérisation et/ou réticulation par voie photochimique ou sous faisceau d'électron, en particulier sous rayonnement U.V, de la composition  
10 polymérisable et/ou réticulable selon l'invention. La durée d'irradiation peut-être courte et elle est généralement inférieure à 20 secondes. Cet électrolyte polymère comprend des fonctions éther de polyoxyalkylène et éventuellement des groupes résiduels n'ayant pas réticulés et résultants de l'ouverture des cycles époxy.

15 Un autre objet de l'invention est une batterie comprenant l'électrolyte polymère solide obtenu par polymérisation et/ou réticulation décrit ci-dessus, placé entre une anode et une cathode. D'une manière avantageuse, au moins un des constituants de la cathode est choisi parmi le groupe constitué des entités  
20 suivantes :  
lithium métallique, alliages de lithium, matériaux inorganiques comprenant des insertions de lithium et matériaux carbonatés comprenant des insertions de lithium.

L'application de ces batteries est particulièrement adaptée pour les  
25 domaines de stockage de l'électricité suivants : les alimentations de secours pour les systèmes industriels et de télécommunication, les alimentations secondaires des équipements portables, les batteries pour applications satellites géostationnaires et les batteries pour véhicule électrique et hybride.

Les exemples suivants sont donnés à titre illustratif et ils ne peuvent être  
30 considérés comme une limite de la portée de l'invention.

## EXEMPLES

Exemple 1 : préparation d'un polyorganosiloxane portant des fonctions époxy et éther de polyoxyéthylène :

5

Dans un réacteur de 2 L muni d'une agitation à 3 hélices inclinées, de deux contre-pales permettant la mesure de température, de 2 pompes à membrane et d'une ampoule de coulée, on introduit dans le réacteur 497,2 g de xylène et 10,1 g d'un catalyseur hétérogène Pt/Noir. Le milieu réactionnel est chauffé à 80°C sous agitation et sous atmosphère inerte d'azote. Lorsque la température de 80°C est atteinte; les réactifs suivants sont ajoutés en co-coulée en 3 heures :

10

- 500,8 g (1,47 mole) d'allylpolyéther Uniox MA300® de la société NOF
- 285,1 g d'huile silicone à fonction SiH de structure type  $MD'_{50}D_{25}M$  où :

15

$M = (CH_3)_3SiO_{1/2}$ ,  $D = (CH_3)_2SiO_{2/2}$  et  $D' = (CH_3)HSiO_{2/2}$ .

20

Lorsque le taux de transformation des fonctions SiH atteint 40%, sont coulés, en 2h30, 295,2 g d'allyl glycidyl éther (poids moléculaire: 113 g/mol soit 2,6 moles). En fin de coulée, le taux de transformation est de 73%. La réaction est laissée pendant 36 heures à 86°C sous agitation pour avoir un taux de transformation de 100%. Après retour à température ambiante, le milieu réactionnel est filtré. La filtration conduit à l'obtention de 1801,2 g de produit sans catalyseur et transparent. Une évaporation à 150°C et sous 5 mbars dans un évaporateur rotatif permet d'éliminer les volatils. On obtient environ 945 g de produit final POS (A) d'une viscosité de 2650 mPa.S et de structure représentée par la formule:  $M^*-D_{21}-D'_{3,6}-D^{OE}_{9,7}-D^{AGE}_{16,4}-T^{OR}_4-T_{1,6}-M^*$  avec :

25

$D = (CH_3)_2SiO_{2/2}$ ,  $D' = (CH_3)HSiO_{2/2}$ ,  $D^{OE} = (CH_3)R'SiO_{2/2}$ ,  $D^{AGE} = (CH_3)R''SiO_{2/2}$ ,  $T = SiO_{3/2}$ ,  $T^{OR} = (RO)(CH_3)SiO_{2/2}$

avec:  $M^* = 79\%$  de motifs  $M$  +  $6\%$  de motifs  $D^{OR}$  +  $15\%$  de motifs  $D^{OH}$  (en % molaire)

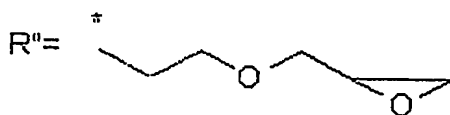
30

$D^{OR} = (CH_3)_2R^aSiO_{1/2}$

$D^{OH} = (CH_3)_2(OH)SiO_{1/2}$

$R^a =$  résidu polyether;

$R' = -(CH_2)_3-O-(CH_2CH_2-O)_{8-9}-CH_3$ ; et



35

(le symbole \* représente le carbone qui est lié à l'atome de silicium).

Exemple 2: reticulation sous UV:

Les produits utilisés dans les compositions des exemples sont les suivants :

Silicone POS (B) : (viscosité 23,5 mPa.s) :

5

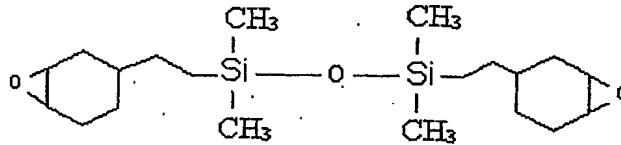
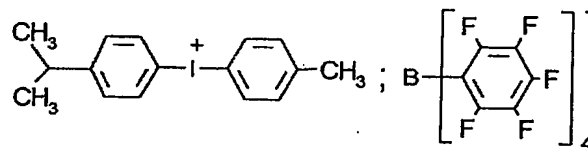


Photo-amorceur cationique (P1):



10

(P1)

On prépare une composition en mélangeant :

- a) 100 parties du POS (A) obtenu dans l'exemple 1 ;  
 b) 15,57 parties de sel LiTFSi (LiTFSi = lithium bistrifluorométhanesulfonamide) ; et  
 c) 3 parties d'un système catalytique photo-amorceur cationique de polymérisation comprenant :

- c-1) 76,3 % en poids du silicone (B),  
 c-2) 21,6 % en poids de photo-amorceur Rhodorsil Photoiniator 2074® vendu par la société Rhodia de structure (P1),  
 c-3) 1,9 % en poids d'une solution composée de 4% en poids de Tinuvin-765® (vendu par la société CIBA) dans du silicone (B), et  
 c-3) 0,2 % en poids d'un photosensibilisateur (e) 1-chloro-4-propoxythioxanthone.

- 25 La composition est réticulée au moyen d'une lampe UV sur tout le spectre de lampe (UV + visible) avec un temps de passage sous la lampe de l'ordre de 3 à 5 m/min ce qui permet d'avoir des temps de réticulation d'environ 10s. Deux réseaux ont été obtenus, le premier (R1) suite à un passage à 10 ampères et le second (R2) grâce à deux passages de 10 ampères et 17 ampères. On obtient  
 30 des réseaux sous forme de film d'épaisseur moyenne comprise entre 50 et 250 µm.

Exemple 3 : Mesure de la conductivité ionique.

Les mesures de conductivité ionique des réseaux réticulés selon l'exemple 2 ainsi que leurs évolutions avec la température ont été réalisées via l'utilisation de la technique de spectrométrie d'impédance complexe, technique permettant de déterminer les grandeurs caractéristiques de systèmes conducteurs telles leur résistance ou leur capacité. Le film d'électrolyte solide est inséré et maintenu fixe entre deux électrodes en acier inox, le tout constituant la cellule de mesure principale. Ce dispositif expérimental est positionné à l'intérieur d'une étuve permettant un balayage en températures compris entre -20 et +80°C. La cellule est reliée à un impédancemètre Hewlett Packard HD4192A couplé à un ordinateur pour l'enregistrement des données. La cellule est soumise à une tension sinusoïdale de 100 mV crête à crête dans un domaine de fréquences allant de  $5 \cdot 10^{-3}$  Hz à 13 MHz. Pour chaque échantillon, la mesure est réalisée après  $\frac{3}{4}$  d'heure de maintien à la température de consigne.

Dans de ces conditions, les conductivités ioniques des réseaux réticulés selon l'exemple 2 à 25°C, telles que mesurées par la méthode d'impédance complexe sont comprises entre  $10^{-4}$  et  $5 \times 10^{-6}$  Siemens/cm.

## REVENDICATIONS

1.- Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie caractérisée en ce qu'elle comprend :

- 5 (a) au moins un polyorganosiloxane (POS) (A) comprenant des motifs siloxyles de formule (I) :



- 10 formule dans laquelle les divers symboles ont la signification suivante :

x, y et z sont des nombres entiers avec  $1 \leq x+y+z \leq 3$  ;

les radicaux  $R^1$ ,  $R^2$  et  $R^3$  sont identiques ou différents entre eux et représentent un radical alkyle en  $C_1$ - $C_{12}$ , linéaire ou ramifié, éventuellement substitué, un radical cycloalkyle en  $C_5$ - $C_{10}$ , éventuellement substitué, un radical aryle en  $C_6$ - $C_{18}$ ,  
15 éventuellement substitué, un radical aralkyle, éventuellement substitué ou un radical

-OR<sup>4</sup> où  $R^4$  représente un hydrogène, un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 15 atomes de carbone avec comme conditions que le POS (A)<sup>o</sup> comprend par molécule :

- 20 - au moins 2 motifs siloxyles de formule (I) dont un des radicaux comprend une fonction de type époxy (Epx) et éventuellement une fonction de type éther (Eth) ; et  
- au moins un des motifs siloxyles de formule (I) comprend au moins un radical portant une fonction éther de polyoxyalkylène (Poa) ;  
25 (b) au moins un sel électrolyte; et  
(c) une quantité efficace d'au moins un photo-amorceur cationique et/ou radicalaire.

- 30 2.- Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 1 caractérisée en ce que la composition comprend au moins un POS (B) de formule (II)



formule dans laquelle les divers symboles ont la signification suivante :

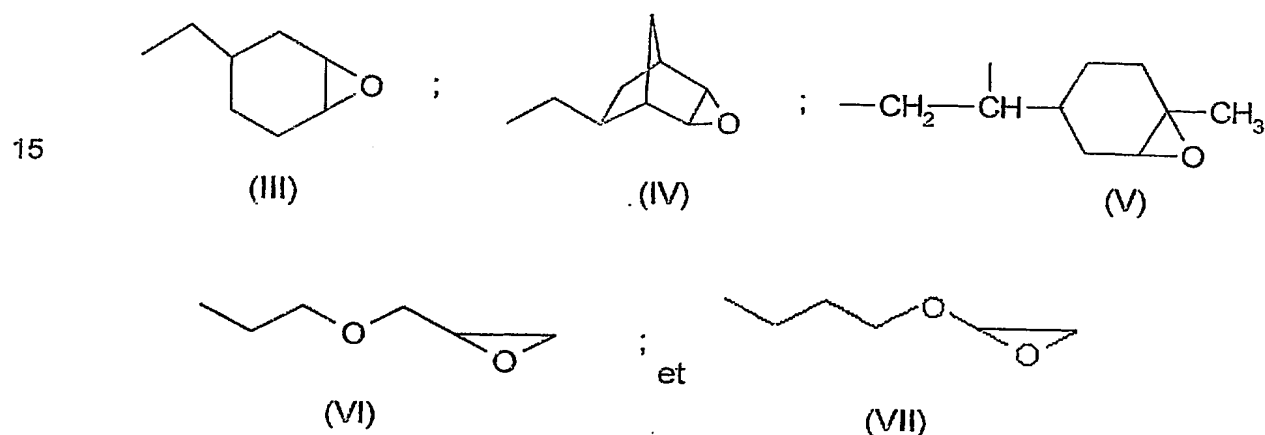
- 35 x, y et z sont des nombres entiers avec  $1 \leq x+y+z \leq 3$  ;

les radicaux  $R^1$ ,  $R^2$  et  $R^3$  sont identiques ou différents entre eux et représentent un radical alkyle en  $C_1$ - $C_{12}$ , linéaire ou ramifié, éventuellement substitué, un radical cycloalkyle en  $C_5$ - $C_{10}$ , éventuellement substitué, un radical aryle en  $C_6$ - $C_{18}$ .

éventuellement substitué, un radical aralkyle, éventuellement substitué ou un radical  $-OR^4$  où  $R^4$  représente un hydrogène, un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 15 atomes de carbone ;

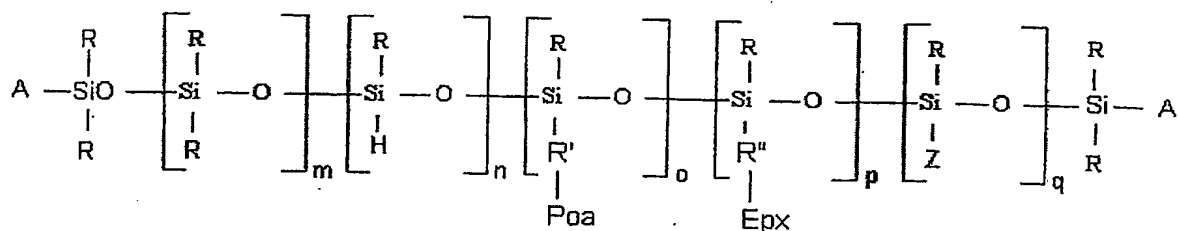
avec comme condition que le POS (B) comprend par molécule au moins 2 motifs  
5 siloxyles comprenant une fonction de type époxy (Epx) et éventuellement une fonction de type éther (Eth) ;

3.- Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de  
préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou  
10 radicalaire, pour électrolyte de batterie selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce que le radical porteur d'une fonction de type époxy (Epx) et pouvant éventuellement porter une fonction de type éther (Eth) est choisi parmi les radicaux suivants :



4.- Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de  
préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou  
radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 1 caractérisée en ce  
que le groupement éther de polyoxyalkylène (Poa) est de type éther de  
25 polyoxyéthylène et/ou éther de polyoxypropylène.

5.- Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de  
préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou  
radicalaire, pour électrolyte de batterie selon l'une des revendications  
30 précédentes caractérisée en ce que le (POS) (A) est un copolymère essentiellement linéaire statistique, séquencé ou à bloc, de formule générale moyenne (VIII) suivante :

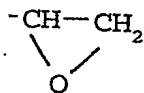


(VIII)

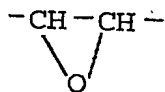
et pouvant éventuellement comporter des motifs de formule  $\text{RSiO}_{3/2}$  (T) ;

5 formule dans laquelle :

- les symboles R, identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical alkyle en  $\text{C}_1\text{-C}_{12}$ , linéaire ou ramifié, éventuellement substitué, un radical aryle en  $\text{C}_6\text{-C}_{18}$ , éventuellement substitué, un radical cycloalkyle en  $\text{C}_5\text{-C}_{10}$ , éventuellement substitué ou un radical aralkyle, éventuellement substitué ;
- les symboles Z, identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical hydroxyle ou alkoxy, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 15 atomes de carbone ;
- les symboles R', identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical comprenant de 2 à 50 atomes de carbone ;
- les symboles Poa, identiques ou différents entre eux, représentent chacun des groupements de type éther de polyoxyalkylène ;
- les symboles R'', identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical comprenant de 2 à 50 atomes de carbone, radical qui peut éventuellement comprendre des fonctions de type éther  $-\text{O}-$  ;
- les symboles (Epx) représentent une fonction époxy, cette fonction étant soit présente en terminaison de la chaîne hydrocarbonée R'', du type :



25 soit, dans une position intermédiaire de la chaîne hydrocarbonée R'', du type:



30 cette position intermédiaire de cette fonction époxy pouvant être présente sur une partie cyclique de la chaîne, en particulier un cycle ayant de 5 à 7 membres;



- les symboles A, identiques ou différents entre eux, représentent chacun un radical monovalent choisi parmi -R, H, -R"-Epx et -OR<sup>4</sup> où R<sup>4</sup> représente un hydrogène, un radical alkyle, linéaire ou ramifié, ayant de 1 à 15 atomes de carbone.
- 5 - m est un nombre entier ou fractionnaire supérieur ou égal à 0, de préférence compris entre 5 et 200, et encore plus préférentiellement entre 10 et 100 ;
- n est un nombre entier ou fractionnaire variant de 0 à 5 ;
- 10 - o est un nombre entier ou fractionnaire supérieur ou égal à 1, de préférence compris entre 1 et 100, et encore plus préférentiellement compris entre 5 et 30 ;
- p est un nombre entier ou fractionnaire supérieur ou égal à 2, de préférence compris entre 3 et 200, et encore plus préférentiellement compris entre 10 et 40 ; et
- 15 - q est un nombre entier ou fractionnaire supérieur ou égal à 0 ; de préférence compris entre 0 et 10.

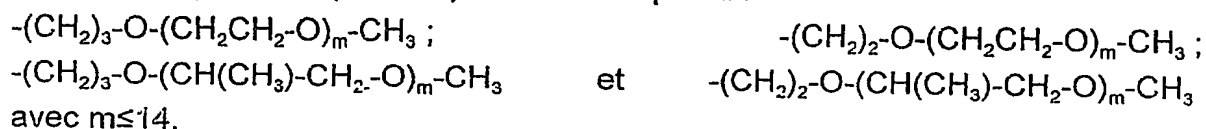
6. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou  
20 radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 5 caractérisée en ce que les nombres m, o et p sont choisis de manière à satisfaire la condition suivante :

- le ratio  $(m+n+p+q)/o \leq 10$ , de préférence compris entre 2 et 8 et encore plus préférentiellement compris entre 3 et 5.

25

7. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 5 caractérisée en ce que les groupements de type (-R"-Epx) sont choisis parmi les groupements (III),  
30 (IV), (V), (VI) et (VII) tels que défini dans la revendication 3

8. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 5 caractérisée en ce  
35 que les groupements (-R'-Poa) sont choisis parmi :



9. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 1 caractérisée en ce que le sel électrolyte(b) est constitué :

- 5       - d'un cation choisi parmi le groupe constitué par les entités suivantes : les cations métalliques, les ions ammoniums, les ions amidiniums et les ions guanidiums ; et
- 10       - d'un anion choisi parmi le groupe constitué par les entités suivantes : les ions chlorures, les ions bromures, les ions iodures, les ions perchlorates, les ions thiocyanates, les ions tétrafluoroborates, les ions nitrates,  $\text{AsF}_6^-$ ,  $\text{PF}_6^-$ , les ions stéarylsulfonates, les ions trifluorométhanesulfonates, les ions octylsulfonates, les ions dodécylbenzènesulfonates,  $\text{R}^4\text{SO}_3^-$ ,  $(\text{R}^4\text{SO}_2)(\text{R}^5\text{SO}_2)\text{N}^-$  et  $(\text{R}^4\text{SO}_2)(\text{R}^5\text{SO}_2)(\text{R}^6\text{SO}_2)\text{C}^-$ , dans chaque formule les radicaux  $\text{R}^4$ ,  $\text{R}^5$  et  $\text{R}^6$  sont identiques ou différents et représentent des groupements électro-attracteurs.
- 15

10. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 9 caractérisée en ce que les radicaux  $\text{R}^4$ ,  $\text{R}^5$  et  $\text{R}^6$  sont des groupements électro-attracteurs de type perfluoroaryle ou perfluoroalkyle comprenant de 1 à 6 atomes de carbone.

11. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 9 caractérisée en ce que le sel électrolyte(b) comprend un cation métallique choisi parmi les métaux alcalins et alcalino-terreux des groupes 1 et 2 de la classification périodique [Chem. & Eng. News, vol 63, n°5, 26 du 4 Février 1985].

12. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 11 caractérisée en ce que le cation métallique est de type lithium.

13. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon les revendications 1 ou 11

caractérisée en ce que le sel électrolyte(b) est choisi parmi le groupe constitué par les composés suivants :

$\text{LiClO}_4$ ,  $\text{LiBF}_4$ ,  $\text{LiPF}_6$ ,  $\text{LiAsF}_6$ ,  $\text{LiCF}_3\text{SO}_3$ ,  $\text{LiN}(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2$ ,  $\text{Li}(\text{C}_2\text{F}_5\text{SO}_2)_2$  et un mélange de ces composés.

5

14. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 11 caractérisée en ce que le cation métallique est choisi parmi les métaux de transition.

10

15. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 14 caractérisée en ce que le cation métallique est choisi parmi le groupe constitué du manganèse, fer, cobalt, nickel, cuivre, zinc, calcium, manganèse et argent.

15

16. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon l'une des revendications précédentes caractérisée en ce qu'elle comprend un électrolyte organique (d).

20

17. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 16 caractérisée en ce que l'électrolyte organique (d) est choisi parmi le groupe constitué des composés suivants :

25

carbonate de propylène, carbonate d'éthylène, carbonate de diéthyle, carbonate de diméthyle, carbonate d'éthylméthyle,  $\gamma$ -butyrolactone, 1,3-dioxolane, diméthoxyéthane, tétrahydrofurane, diméthyl sulfoxide et polyéthylèneglycol diméthyléther.

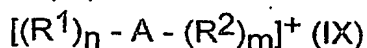
30

18. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 1 caractérisée en ce que le photo-amorceur cationique de polymérisation et/ou réticulation (c) est un borate d'onium.

35

19. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 18 caractérisée en ce que le borate d'onium est choisi parmi ceux de formule dont l'entité cationique est sélectionnée parmi :

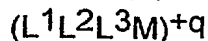
a) les sels d'onium de formule (IX) :



formule dans laquelle :

- A représente un élément des groupes 15 à 17 tel que par exemple : I, S, Se, P ou N ;
- $R^1$  représente un radical aryle carbocyclique ou hétérocyclique en C<sub>6</sub>-C<sub>20</sub>, ledit radical hétérocyclique pouvant contenir comme hétéroéléments de l'azote ou du soufre ;
- $R^2$  représente  $R^1$  ou un radical alkyle ou eux linéaire ou ramifié en C<sub>1</sub>-C<sub>30</sub> ; lesdits radicaux  $R^1$  et  $R^2$  étant éventuellement substitués par un groupement alcoxy en C<sub>1</sub>-C<sub>25</sub>, alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>25</sub>, nitro, chloro, bromo, cyano, carboxy, ester ou mercapto ;
- n est un nombre entier allant de 1 à v + 1, v étant la valence de l'élément A ; et
- m est un nombre entier allant de 0 à v - 1 avec n + m = v + 1,

b) les sels organométalliques de formule (X) :

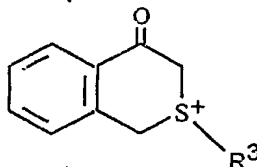


formule dans laquelle :

- M représente un métal du groupe 4 à 10, notamment du fer, manganèse, chrome, cobalt,
- $L^1$  représente 1 ligand lié au métal M par des électrons  $\pi$ , ligand choisi parmi les ligands  $\eta^3$ -alkyl,  $\eta^5$ -cyclopentadiényl et  $\eta^7$ -cycloheptatriényl et les composés  $\eta^6$ -aromatiques choisis parmi les ligands  $\eta^6$ -benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 3 à 8 électrons  $\pi$  ;
- $L^2$  représente un ligand lié au métal M par des électrons  $\pi$ , ligand choisi parmi les ligands  $\eta^7$ -cycloheptatriényl et les composés  $\eta^6$ -aromatiques choisis parmi les ligands  $\eta^6$ -benzène éventuellement substitués et les composés ayant de 2 à 4 cycles condensés, chaque cycle étant capable de contribuer à la couche de valence du métal M par 6 ou 7 électrons  $\pi$  ; et
- $L^3$  représente de 0 à 3 ligands identiques ou différents liés au métal M par des électrons  $\sigma$ , ligand(s) choisi(s) parmi CO et NO<sub>2</sub><sup>+</sup> ; la charge

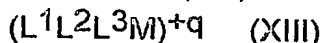
électronique totale  $q$  du complexe à laquelle contribuent  $L^1$ ,  $L^2$  et  $L^3$  et la charge ionique du métal  $M$  étant positive et égale à 1 ou 2 ;

c) les sels d'oxoisothiochromanium possédant la formule (XI) :



5 où le radical  $R^3$  représente un radical alkyle, linéaire ou ramifié, en  $C_1$ - $C_{20}$ , et

d) les sels organométalliques de formule (XIII) :



formule dans laquelle :

- $M$  représente un métal du groupe 4 à 10 ;
- 10 -  $L^1$  et  $L^2$  représentent chacun 1 ligand lié au métal  $M$  par des électrons  $\pi$ ,
- $L^3$  représente de 0 à 3 ligands identiques ou différents liés au métal  $M$  par des électrons  $\sigma$ , ligand(s) choisi(s) parmi  $CO$  et  $NO_2^+$  ; et
- la charge électronique totale  $q$  étant positive et égale à 1 ou 2.

15 20. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 18 caractérisée en ce que le photo-amorceur cationique de polymérisation et/ ou réticulation (c) de type borate est choisi parmi ceux de formule dont l'entité anionique borate a pour

20 formule (XII) :



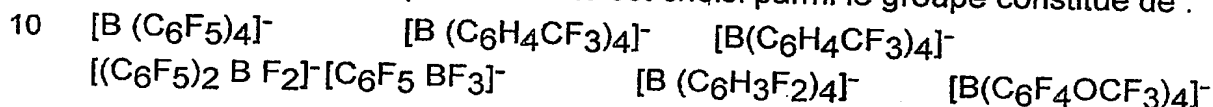
formule dans laquelle :

- $a$  et  $b$  sont des nombres entiers allant de 0 à 4 avec  $a + b = 4$  ;
- les symboles  $X$  représentent un atome d'halogène (chlore, fluor) avec  $a = 0$  à 3 et une fonction  $OH$  (avec  $a = 0$  à 2) ,
- 25 - les symboles  $R$  sont identiques ou différents et représentent :
  - un radical phényle substitué par au moins un groupement électro-attracteur choisi parmi  $CF_3$ ,  $NO_2$ ,  $CN$  ou par au moins 2 atomes de fluor, ce lorsque l'entité cationique est un onium d'un élément des groupes 15 à
  - 30 17,
  - un radical phényle substitué par au moins un élément ou un groupement électro-attracteur choisi parmi un atome de fluor  $CF_3$ ,  $NO_2$ ,  $CN$ , ce lorsque l'entité cationique est un complexe organométallique d'un élément des groupes 4 à 10, et/ou

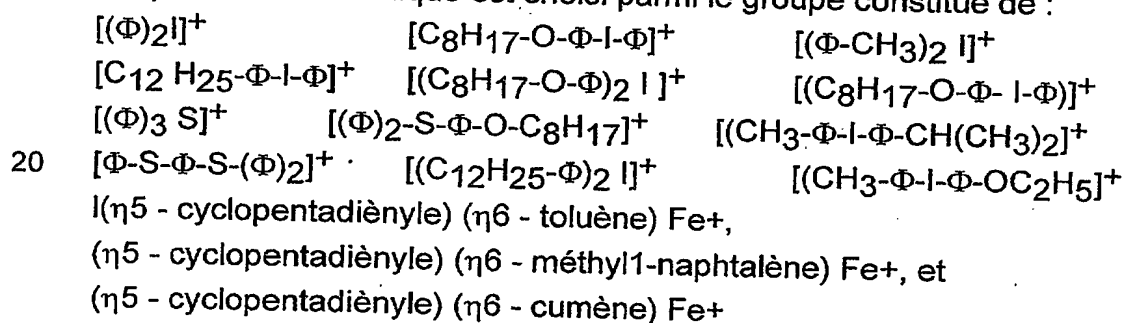
un radical aryle contenant au moins deux noyaux aromatiques, éventuellement substitué par au moins un élément ou un groupement électro-attracteur choisi parmi un atome de fluor CF<sub>3</sub>, NO<sub>2</sub>, CN, quelle que soit l'entité cationique.

5

21. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 20 caractérisée en ce que l'entité anionique du borate est choisi parmi le groupe constitué de :

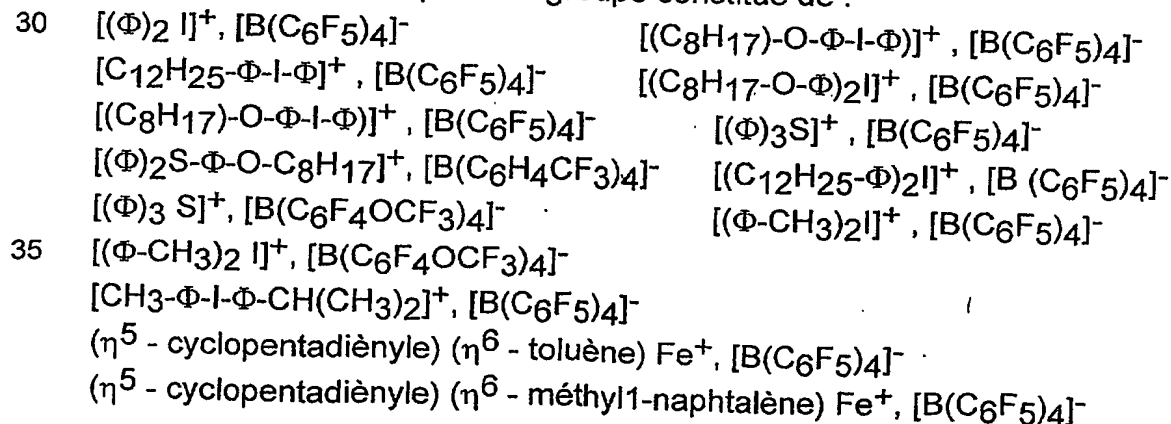


22. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 19 caractérisée en ce que l'entité cationique est choisi parmi le groupe constitué de :



25

23. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 18 caractérisée en ce que le photo-amorceur cationique de polymérisation et/ou réticulation (c) de type borate est choisi parmi le groupe constitué de :



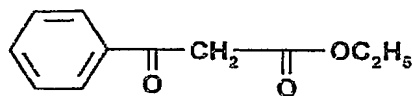
( $\eta^5$  - cyclopentadiényle) ( $\eta^6$  - cumène)  $\text{Fe}^+$ ,  $[\text{B}(\text{C}_6\text{F}_5)_4]^-$   
et leur mélange.

24. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de  
5 préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou  
radicalaire, pour électrolyte de batterie selon l'une des revendications  
précédentes caractérisée en qu'elle comprend au moins un photosensibilisateur  
(e) hydrocarboné aromatique à un ou plusieurs noyaux aromatiques substitués  
ou non, ayant une absorption résiduelle de la lumière comprise entre 200 et  
10 500 nm.

25. Composition polymérisable et/ou réticulable sous irradiation, de  
préférence actinique et/ou par faisceau(x) d'électrons, par voie cationique et/ou  
radicalaire, pour électrolyte de batterie selon la revendication 24 caractérisée que  
le photosensibilisateur (e) est choisi parmi le groupe constitué de :

15 4,4'diméthoxybenzoïne ; 2-4 diéthylthioxanthone ;  
2-éthylanthraquinone ; 2-méthylanthraquinone ;  
1,8-dihydroxyanthraquinone ; dibenzoylpéroxyde ;  
2,2-diméthoxy-2-phénylacétophénone ; benzoïne ;  
2-hydroxy-2-méthylpropiophénone ; benzaldéhyde ;  
20 4-(2-hydroxyéthoxy)phényl-(2-hydroxy-2-méthylpropyl) cétone ;

benzoylacétone;



2-isopropylthioxanthone ;

1-chloro-4-propoxythioxanthone ;

4-isopropylthioxanthone,

et leur mélange.

25

26. Un électrolyte polymère pour batterie obtenu par polymérisation et/ou  
réticulation par voie cationique et/ou radicalaire d'une composition selon l'une des  
revendications 1 à 25.

30

27. Une batterie polymère comprenant un électrolyte polymère selon la  
revendication 26 disposé entre une anode et une cathode.

28. Une batterie polymère selon la revendication 27 caractérisée en ce qu'au moins un des constituants de la cathode est choisi parmi le groupe constitué des composés suivants :

- 5 lithium métallique, alliages de lithium, matériaux inorganiques comprenant des insertions de lithium et matériaux carbonatés comprenant des insertions de lithium.



DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bis, rue de Saint Pétersbourg  
75200 Paris Cedex 08


Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 93 59 30

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 1. / 2.

(Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

DB 113 W / 26UR91

Vos références pour ce dossier (facultatif)		R 03035	
N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL		03 04 150	
<b>TITRE DE L'INVENTION</b> (200 caractères ou espaces maximum) Composition polymérisable et/ou réticulable par voie photochimique ou sous faisceau d'électron pour électrolyte de batterie.			
<b>LE(S) DEMANDEUR(S) :</b> RHODIA CHIMIE SA 26, quai Alphonse le Gallo 92512 BOULOGNE BILLANCOURT CEDEX			
<b>DESIGNE(NT) EN TANT QU'INVENTEUR(S) :</b> (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1.» S'il y a plus de trois inventeurs, utilisez un formulaire identique et numérotez chaque page en indiquant le nombre total de pages).			
Nom		GAMBUS	
Prénoms		Lucile	
Adresse	Rue	16, rue des Tuiliers	
	Code postal et ville	69003	LYON
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom		VERGELATI	
Prénoms		Carroll	
Adresse	Rue	Lieu-dit "Villeneuve"	
	Code postal et ville	38118	SAINT BAUDILLE DE LA TOUR
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom		SANCHEZ	
Prénoms		Jean-Yves	
Adresse	Rue	Le Chaboud 781, chemin de Chartreuse	
	Code postal et ville	38330	SAINT ISMIER
Société d'appartenance (facultatif)			
<b>DATE ET SIGNATURE(S)</b> <b>DU (DES) DEMANDEUR(S)</b> <b>OU DU MANDATAIRE</b> (Nom et qualité du signataire) 19/06/2003  Boualem MEKKI Direction de la Propriété Industrielle			

DÉPARTEMENT DES BREVETS

26 bis, rue de Saint Pétersbourg  
75800 Paris Cedex 08

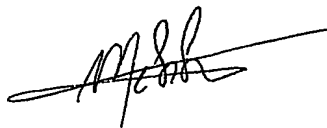
Téléphone : 01 53 04 53 04 Télécopie : 01 42 93 59 30

DÉSIGNATION D'INVENTEUR(S) Page N° 2. / 2..

(Si le demandeur n'est pas l'inventeur ou l'unique inventeur)

Cet imprimé est à remplir lisiblement à l'encre noire

DB 113 W / 2508

<b>Vos références pour ce dossier</b> (facultatif)		R 03035	
<b>N° D'ENREGISTREMENT NATIONAL</b>			
<b>TITRE DE L'INVENTION</b> (200 caractères ou espaces maximum) Composition polymérisable et/ou réticulable par voie photochimique ou sous faisceau d'électron pour électrolyte de batterie.			
<b>LE(S) DEMANDEUR(S) :</b> RHODIA CHIMIE SA 26, quai Alphonse le Gallo 92512 BOULOGNE BILLANCOURT CEDEX			
<b>DESIGNE(NT) EN TANT QU'INVENTEUR(S) :</b> (Indiquez en haut à droite «Page N° 1/1» S'il y a plus de trois inventeurs, utilisez un formulaire identique et numérotez chaque page en indiquant le nombre total de pages).			
Nom		ALLOIN	
Prénoms		Fannie	
Adresse	Rue	Chemin de la Millaudière	
	Code postal et ville	38220	VIZILLE
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom			
Prénoms			
Adresse	Rue		
	Code postal et ville		
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom			
Prénoms			
Adresse	Rue		
	Code postal et ville		
Société d'appartenance (facultatif)			
Nom			
Prénoms			
Adresse	Rue		
	Code postal et ville		
Société d'appartenance (facultatif)			
<b>DATE ET SIGNATURE(S)</b> <b>DU (DES) DEMANDEUR(S)</b> <b>OU DU MANDATAIRE</b> (Nom et qualité du signataire) 19/06/2003  Boualem MEKKI Direction de la Propriété Industrielle			

FCT/FR2004/000707

